

PRUEBA DE QUÍMICA
Tema: Nomenclatura Química

I. une mediante una línea los términos de la columna A con su definición de la columna B

Columna A	Columna B
1. Compuestos Inorgánicos	<input type="checkbox"/> Muchos de sus símbolos y fórmulas representaban cuerpos celestes, pues, pensaban que las sustancias materiales estaban íntimamente relacionadas con el cosmos.
2. Berzelius	<input type="checkbox"/> Es un número entero que representa el número de electrones que un átomo pone en juego cuando forma un compuesto determinado.
3. Dalton	<input type="checkbox"/> Indica la proporción de átomos y la posición o estructura de la molécula.
4. Numero De Oxidación	<input type="checkbox"/> Aquellos compuestos que están formados por distintos elementos, pero en los que su componente principal no siempre es el carbono
5. Alquimistas	<input type="checkbox"/> Muestra con exactitud la relación entre los átomos que forman la molécula.
6. Fórmula Empírica	<input type="checkbox"/> Propuso utilizar, en vez de signos arbitrarios, la primera letra del nombre latino del elemento.
7. Valencia	<input type="checkbox"/> Fue el primero en utilizar un sistema de signos, desprovisto de misticismo, para los diferentes elementos
8. Fórmula Electrónica	<input type="checkbox"/> Indica la relación proporcional entre el número de átomos de cada elemento presentes en la molécula, sin que esta relación señale exactamente la cantidad de átomos.
9. Fórmula Molecular	<input type="checkbox"/> Es la palabra que identifica a la cifra que da cuenta de las posibilidades de combinación que tiene un átomo respecto a otros para lograr constituir un compuesto.
10. Fórmula Estructural	<input type="checkbox"/> Indica los electrones de cada átomo y la unión o enlace que se presenta.